First Hit

Previous Doc

Next Doc

Go to Doc#

Generate Collection

Print

L9: Entry 18 of 33

File: JPAB

Mar 13, 1989

PUB-NO: JP401066537A

DOCUMENT-IDENTIFIER: JP 01066537 A

TITLE: METHOD AND APPARATUS FOR ANALYZING HYDROGEN IN GAS

PUBN-DATE: March 13, 1989

INVENTOR-INFORMATION:

NAME

COUNTRY

ONO, AKIHIRO AKASAKA, YUICHI TOZAWA, ISAO

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME

COUNTRY

NIPPON STEEL CORP RIKEN KOGYO KK

APPL-NO: JP62224537

APPL-DATE: September 8, 1987

US-CL-CURRENT: 73/23.2

INT-CL (IPC): G01N 1/00; G01N 27/12

ABSTRACT:

PURPOSE: To simplify operation, by a method wherein a gas containing more than 10% of oxygen running at a fixed flow rate is employed as carrier gas and a fixed amount of a sample gas previously measured is sent into a measuring cell with a semiconductor type hydrogen detector.

CONSTITUTION: A sample gas is injected into a constant amount sample gas metering device 7 from a sample gas injector 5 and sent into a measuring cell 9 by a carrier gas from an air pump 1. (A reference hydrogen gas is introduced into the cell 9 through a reference hydrogen gas metering device 8 to determine a correlationship between the concentration of hydrogen and an output signal of a hydrogen gas detector 10 beforehand. Then, the sample gas carried on the carrier gas flows into and passes through the cell 9 housed in a thermostatic cell 11 without being retained. Then, the concentration of hydrogen is calculated by a calibration curve formula with an output signal of the detector 10 previously stored in a data processor 14 and shown on a results of analysis display device 15, thereby achieving a handy determination.

COPYRIGHT: (C) 1989, JPO&Japio

Previous Doc Next Doc Go to Doc#

19日本国特許庁(JP)

⑩特許出願公開

四公開特許公報(A)

昭64-66537

(i)Int.Cl.⁴ G 01 N 1/00 識別記号

庁内整理番号 R = 2224 0.00 ❸公開 昭和64年(1989)3月13日

1/00 1 0 1 R - 7324 - 2G 27/12 A - 6843 - 2G

審査請求 未請求 発明の数 2 (全6頁)

図発明の名称 ガス中水素の分析方法および装置

②特 願 昭62-224537

纽出 願 昭62(1987)9月8日

砂発 明 者 小 野

昭 紘

神奈川県川崎市中原区井田1618番地 新日本製鐵株式會社

冠発 明 者 赤 坂

祐 一

雄

承

第1技術研究所内

砂発明者 戸澤

一 東京都台東区台東1丁目6番6号 リケン工業株式会社内

⑪出 願 人 新日本製鐵株式会社

東京都台東区台東1丁目6番6号 リケン工業株式会社内 東京都千代田区大手町2丁目6番3号

⑩出 願 人 リケン工業株式会社

東京都台東区台東1丁目6番6号

砂代 理 人 弁理士 大関 和夫

明 細 4

1.発明の名称

ガス中水素の分析方法および装置

2.特許請求の範囲

(1) 配管中を一定流量で流れ、酸素を10%以上の一定湿度で含みかつ除湿した気体をキャリアーガスとして、予め計量された一定量の試料ガスを、試料ガス導入管および排出管を備え内部に半導体式水素ガス検知素子を設置し、かつ恒温室内に収納した測定セル中に送り込み試料ガス中の水器に変を求めることを特徴とするガス中水素の分析方法。

 置、増幅器、データ処理装置、分析結果の表示、 記録装置を備えたことを特徴とするガス中水素の 分析装置。

(3) キャリアーガス供給部が、空気を加圧、供給するポンプ、空気除湿器、空気流量制御器よりなる特許請求の範囲第2項記載のガス中水素の分析装置。

3.発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は、ガス中の水素の定量方法および定量 装置に関するものである。

(従来の技術)

金属の精錬プロセスや化学製造プロセス等において発生するガス中の水素分析は、精錬反応や化学反応の状態を知り、製造工程管理や品質管理のために重要である。例えば、製鉄業では転炉での脱炭の次工程である真空脱ガス処理工程において、発生する排ガスを採取して水素分析を行うことにより脱水素処理の工程管理および製品の品質管理を行うことが試みられている。

ガス中の水素の分析には通常、熱伝導度を検出 するガスクロマトグラフィーが採用されている。 この方法は、注入して計量された試料ガスをヘリ ウム、窒素、アルゴン等の不活性ガスをキャリア ーガスとして用い、分離カラムに導入して水素と 他のガス成分とを分離し、次に熱伝導度検出器に 送り込んで水索の定量を行うものである(参考文 献、新実験化学講座 9 、分析化学 (Ⅱ) 3.1 ガス クロマトグラフィーp60~71)。 熱伝導度検 出器は次のようなものである。タングステン等で できた感度素子及び補償素子に一定電流を通じて 加熱しておき、ヘリウム等のキャリアーガスのみ が流れている時は、両素子からは一定の速度で熱 がキャリアーガス中に奪われて両素子は定常的な 温度を保っている。次にキャリアーガス中に熱伝 導度の異なるガス成分が混入してくると、この定 常状態は破られ、感度素子の温度が変化し、感度 素子の抵抗変化がホイートストンプリッジ回路で 測定され、試料ガス中の水素量が求められる (上 記参考文献p68~69)。

(問題点を解決するための手段)

本発明は、ガス中の水素を分析する場合に、その手法として従来の熱伝導度検出器にかわって半 導体式水素ガス検知器を採用した点に特徴がある。

これまでガス検知器は、対象とするガス濃度が

(発明が解決しようとする問題点)

従来の技術である熱伝導度検出器を用いるガス クロマトグラフィーによる水素分析には、次のような問題がある。

(1) 熱伝導度検出器は、選択性をもたないために 試料ガスは予め分離カラムを通して水素と共存す る他の成分とを分離する必要がある。

②試料ガス中の水素を分離するために分析所要 時間が長くなる。

(3) 熱伝導度検出器はその原理に熱の投受が関係 することから± 0.1 で程度の厳密な温度制御が必 要である。

(4) 然伝導度検出器内には、加熱したフィラメントを内蔵しているため燃焼酸化による損耗防止上キャリアーガスに例えば空気などの酸化性ガスを使用することができない。

上記のような問題点を解決することにより、構造が極めて簡単で小型安価でしかも実用上便利な 水素の分析方法および装置を提供することができ る。

予め設定しておいたボーターラインを超えた場合 に警報を発するなどの使われ方をしており、本発 明のように厳密なガス定量分析を目的としていな かった

本発明は上述したような半導体式水素ガス検知 素子を採用し、強制的に作ったキャリアーガスの 流れにより試料ガスを導入するなど一定条件下で の測定による定量精度向上、あるいは分離カラム の省略、検知素子設置雰囲気の温度制御条件の緩 和、キャリアーガスに空気の利用等装置構造の簡 単化、操作の簡易化、実用性の大幅向上などを達 成したものである。

第1図に示す本発明の実施例装置および第2図、 第3図に示す本発明装置に用いた検出器の特性の 測定結果などをもとに本発明の構成、作用等につ いて説明する。

第1 図に示す本発明装置は、キャリアーガス供 給部、模単ガス導入部、試料ガス導入部、半導体 ガス検知素子を収納する測定セル部および分析結 果衷示部等を主体に構成される。キャリアーガス 供給部は、エアーボンブ1、除温器2、ガス流量 制御器3から構成される。キャリアーガスには、 酸素を体積百分率で10%以上含む気体が適して いる。従って、20.9%の酸素を含む空気を用い るのが最も容易で便利であるが、もちろんアルゴ ンや窒素をベースに酸素を10%以上混合した気 体を用いてもよい。

本発明に用いた半導体式水煮ガス検知素子に、酸素を段階的に約10%までを含み、水素を500 ppm含むアルゴンペースのガスを一定流量で供給 し、検知素子の酸素濃度特性を調べた。

第2図には、記録計による測定チャートを示した。 酸素濃度が15%の時は、検知紫子による水素の検出の応答速度も速素15%を含むアルゴンガスに切替えた場合も出力は速やかにもとのベースラインに戻った。酸素濃度が7.5%の場合に戻った。酸素濃度を3.3%に下げ、吸速さも低下した。更に酸素濃度を3.3%に下げ、吸場合には、酸素濃度の不足から検知素子での脱吸

試料ガス導入部は、マイクロシリンジ等の試料ガス注入器 5 によってセプタム等から一定量を、一定容量のテフロンチューブあるいはステンレス 鋼管からなる試料ガス計量器 7 に注入し、一定量を計量する部分である。計量された試料ガスに最 路切替弁 4 の作動により、キャリアーガスによって水素ガス検知素子 1 0 を内蔵した源定セル 9 中へ送り込まれる。

標準ガス導入部は、マイクロシリンジあるいは 標準水素ガスを充塡したボンベ 6 から標準水素ガ スを計量器 8 へ供給し、一定量を計量する部分で 着に水素の一部のみしか関与できなくなるために 応答性は速くなるものの低値を示して定量を不能 とし、又出力がもとのベースラインに戻るのに非 常に長い時間を必要とした。

第3図には、一度水素を検知して示した出力が、水素を含まない酸素混合アルゴンガスを供給した時点から元のベース出力に戻るまでに要した時間をプロットした。第3図に示すように酸素温度が10%を境にそれ以下では極端に長時間を要した。

これらの検討結果から本発明に用いた半の体式水素がス検知器に試料がスを送り込むキャリアーがスの組成は酸素を10%以上を含むな窓とかの組成の立ちの気体が適別組成のキャリののがである。実際上はこれらの組成のされた場合を増備する手数を省がてきるとが存在した水素を増加する。又中の酸素濃度がは、半水の酸素濃度がは、半水の酸素濃度がでは、半水の酸素濃度がでは、半水の酸素濃度がでは、半水の酸素素が低値を変化がある。とを証明しており、キャリアがスを証明しており、キャリアの酸

ある。切替弁4、4'の作動によって計量した標準 水素ガスを測定セル9へ送り込み、水素濃度と検 知索子の出力信号量との相関関係を求めておき、 実際の試料ガス出力信号量を代入して試料中の水 素濃度を求める。

測定セル部は、半導体式水素ガス検知素子10 を内蔵した測定セル9、および測定セル9を収納する恒温室11から構成される。半導体式水素ガス検知素子10は前述したように金属酸化物半導体表面にSi0x膜を蒸着し、電極とヒーター用のイリジウムーパラジウム合金などの導線を埋め込んである。半導体はSn0xの旋結体が主に用いられるが、2n0 やTiOxなどでもよい。

この検知素子は本来、水素、COなどの無概化合物、メタン、エタンなどの飽和額式炭化水素、 ベチレン、プロピレンなどの不飽和式炭化水素、 ベンゼン、トルエンなどの環式炭化水素あるいはアルコール類等を検出し、ほとんど選択性を持たない。しかし、SIO1膜の蒸着処理を行って製造された水素ガス検知素子は水素測定における選択性に

すぐれ、例えばCOが水素と同じ出力信号を得るに は水素の1000倍の濃度である必要がある。

もしも、試料ガス中に共存する他の成分量が多く、水素定量に影響を受けるような場合には、必要に応じて測定セル9の前に分離カラムを設置する方法をとるのがよいが、通常の場合は分離カラムを必要としない。

測定セル 9 の構造は、キャリアーガスによって 選ばれてくる試料ガスが滞ることがなく。速やかに 水素ガス検知素子 1 0 を通過できるように、内容 積は極力少なく、試料ガス導入管 1 6 と同排出管 1 7 を両端に備えた円筒管形状のものが通してい

前述したように水素ガス検知素子10は、常時300~400 でに加熱されており、例えば数100me/min 程度の一定流速のキャリアーガスが常時一定条件で、閉鎖系となった測定セル9中の検知素子10にあたって通過するだけであるために、検知素子10の温度は一定となる。通常、ガスクロマトグラフィーで水素ガスの検出器として用い

力信号は増幅器13ないしはアツテネーターを経由し、データ処理装置14で検出ピークの積分強度ないしはピーク高さをもとに予めメモリーしてある検量線式から試料ガス中の水素濃度を算出し、分析結果表示器15に表示・記録した。分析結果例を第1表に示した。

られる熱伝導度検出器は ±0.1 でのような磁密な温度制御条件に設置しなければならないのに比べ、本発明で用いる半導体水素ガス検知素子10は、設置される測定セル9の温度制御は格段とゆるやかでよい。しかし、本発明の目的は正確な水素の定量分析であることから、測定セル9は±2~3 での特度で制御した恒温室に設置している。(実施例)

第 1 表

試料ガス	本発明	然伝導度検出ガスクロマトグラフィー			
	н %	н %	CO (%)	0 z (%)	N z (%)
A	5.25	5.17	25.5	0.52	10.9
В	7.42	7.24	20.2	0.50	10.2
С	10.10	10.02	18.8	0.45	9.8

第1 表には従来法である然伝導度検出ガスクロマトグラフィーによる分析結果を併記したが、水素定量値はよく一致し、共存するCOガスの影響も受けていない。

(発明の効果)

以上説明したように本発明は、従来一般に採用されている然伝導度検出ガスクロマトグラフィーに比べ、ガス中水素の定量が極めて簡便になった。すなわち、従来法に比べ、分離カラムが不要になり、検知素子の雰囲気温度の制御条件の緩和が達成できたことで装置が安価になり、更に小型、簡単化され、メインテナンスを含め、装置の取扱いが非常に簡便になった。更には、キャリアーガス

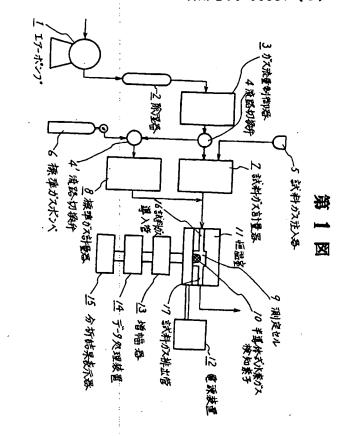
に酸素を含ませることが可能になり、安価で扱い 易い空気の利用が実現した。このため、不活性ガ スポンペが不要になり、装置が携帯できるなど設 置場所の制限がなくなり、分析コストの低波など メリットは大きい。

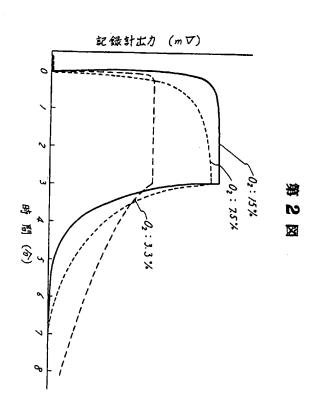
4. 図面の簡単な説明

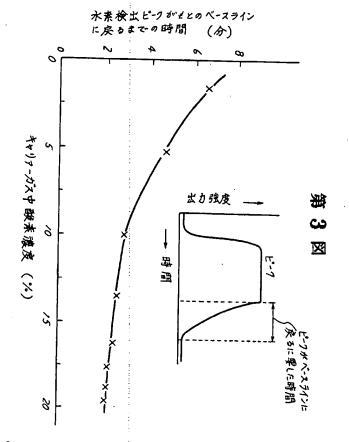
第1図は本発明の実施例装置の説明図、第2図、第3図は本発明検出器の特性の源定結果を示す図である。

1 …エアーボンプ、2 …除湿器、3 …ガス流量制御器、4 . 4 …流路切換弁、5 …試料ガス注入器、6 …優準ガスボンベ、7 …試料ガス計量器、8 …優準ガス計量器、9 …測定セル、10 …半導体式水素ガス検知索子、11 …恒温室、12 …電源装置、13 …増幅器、14 …データ処理装置、15 …分析結果表示器、16 …試料ガス導入管、17 …試料ガス排出管。

特許出願人 新日本製鐵株式會社他 1名代 理 人 大 閱 和 夫型爪







特開昭64-66537(6)

手 続 補 正 **む** (自発) 昭和62年11月4日

特許庁長官 小川邦 夫殿

1. 事件の表示

昭和62年特許顯第224537号

2. 発明の名称

ガス中水素の分析方法および装置

3. 補正をする者

事件との関係 特許出願人

東京都千代田区大手町二丁目6番3号(665)新日本製缴株式合社 外1名代表者 麝 櫛

- 4. 代 理 人 〒100 東京都千代田区丸の内二丁目 4 番 1 号 丸ノ内ビルヂング374区 TEL 201-481日 弁理士(6480) 大 関 和 共産場
- 5. 補正命令の日付 昭 和 年 月 日
- 6. 補正の対象

明細書の発明の詳細な説明の欄

7. 補正の内容



- (1) 明細書11頁2行「1000倍」を「500倍」に補正する。
- (2) 同14頁第1衷を下記の通り補正する。

第 1 麦

試料ガス	本発明 Ha(%)	熱伝導度検出ガスクロマトグラフィー				
		H = (%)	CO (%)	0 2 (%)	N 2 (%)	
A	5.25	5.17	25.5	0.52	10.9	
В	7.42	7.24	20.2	0.50	10.2	
С	10.10	10.02	18.8	0.45	9.8	